



Министарство
просвете, науке и
технолошког
развоја

ОКРУЖНО ТАКМИЧЕЊЕ ИЗ ХЕМИЈЕ
17. април 2021. године



Српско хемијско
друштво

Задатак	РЕШЕЊЕ ТЕСТА ЗА 8. РАЗРЕД	Бодови									
1.	а	Уколико су уз тачан заокружени и нетачни одговори, задатак се не бодује.	3								
2.	<table border="1"><tr><td>в</td><td>Фридрих Велер</td></tr><tr><td>г</td><td>Сванте Аренијус</td></tr><tr><td>а</td><td>Фридрих Кекуле</td></tr><tr><td>б</td><td>Џозеф Пристли</td></tr></table>	в	Фридрих Велер	г	Сванте Аренијус	а	Фридрих Кекуле	б	Џозеф Пристли		4 × 1
в	Фридрих Велер										
г	Сванте Аренијус										
а	Фридрих Кекуле										
б	Џозеф Пристли										
3.	$4,7 \cdot 10^{22}$	Задатак се бодује уколико је уз тачно решење написан одговарајући поступак.	6								
4.	а		3								
5.	а) $C_{14}H_{10}$; б) 178 g/mol; в) два (или 2)		3 × 2								
6.	а) већи; б) једнак; в) већи; г) мања		4 × 1								
7.	$CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$		4								
8.	а) $Ca(OH)_2 + CO_2 \rightarrow CaCO_3 + H_2O$ б) $Zn + 2 HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$ в) $CH_3COONa + NaOH \rightarrow CH_4 + Na_2CO_3$	Одговори се не бодују уколико једначине не поседују одговарајуће коефицијенте.	3 × 2								
9.	28%	Задатак се бодује уколико је уз тачно решење написан одговарајући поступак.	6								
10.	$S_8 + 8 O_2 \rightarrow 8 SO_2$ $2 SO_2 + O_2 \rightarrow 2 SO_3$ $SO_3 + 2 KOH \rightarrow K_2SO_4 + H_2O$	Бодује се свака тачно написана једначина реакције. Одговори се не бодују уколико једначине не поседују одговарајуће коефицијенте.	3 × 2								
11.	а	Уколико су уз тачан заокружени и нетачни одговори, задатак се не бодује	3								
12.	а) Н; б) Т; в) Т; г) Н; д) Н		5 × 1								
13.	<table border="1"><tr><td>3</td><td>ксенон</td></tr><tr><td>2</td><td>хлор</td></tr><tr><td>4</td><td>бром</td></tr><tr><td>1</td><td>сумпор</td></tr></table>	3	ксенон	2	хлор	4	бром	1	сумпор		4 × 1
3	ксенон										
2	хлор										
4	бром										
1	сумпор										
14.	333 g	Задатак се бодује уколико је уз тачно решење написан одговарајући поступак.	6								
15.	а) $N_2O < NO < N_2O_3 < NO_2 < N_2O_5$ б) N_2O_5	Сви одговори у низу морају бити тачни да би се одговор под а бодовао.	3 + 2								
16.	а) Т; б) Т; в) Н; г) Т; д) Н		5 × 1								

17.	1,49 mol		Задатак се бодује уколико је уз тачно решење написан одговарајући поступак.	6
		$\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$		
18.		$\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C}-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{H}_3\text{C}-\text{C}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	3×2
19.		примарни угљеници: 5 секундарни угљеници: 1 терцијарни угљеници: 1 кватернарни угљеници: 1		4×1
20.		а) 2,3-диметилбутан б) 1-бутен (или бут-1-ен) в) 4-метил-2-пентин (или 4-метилпент-2-ин) г) толуен (или метилбензен)		4×2